日本国特許庁

peference 1.

selat.Cl. 每日本分類 C122 c C 21 d

10 J 172 10 S 251

10 J

183

昭46 - 2742

@公告 昭和 46 年(1971) 1 月 23 日

発明の数 1

訂正アリ.

(全5頁)

1

60切削工具用合金網

昭41…67218 到等

昭41(1966)10月14日 多品

70 元 髙橋 俊大

東京都線馬区関町 4 の 6 8 7

五十嵐賢 哥

東京都世田谷区船橋町1051

盲 角價

東京都棟馬区関町4の687.

関正堆 回

東京都北多摩郡保谷町上保谷139

蕳 鸟砾浅雄

東京都豊島区池袋5の279

砂出 願 人 日本電信電話公社

代 理 人 相用实

図面の簡単な説明

第 1 図は本発明の試料の焼戻し温度による硬度 トの使用後の刃先形状を示す図である。

発明の詳細な説明

本発明は切削工具の製作に最適な合金に関する ものである。

れ、たとえば工具用炭素鋼であるSK鋼、高速度 工具鋼の SKH網、あるいは超硬工具鋼のST鋼 などがあつて種々切削性も改良されている。

このうち。ST鋼は軟鋼材の低速切削を行うに は離点があり、そのためには、むしろSK、SKH 30 鯛の方が靱性にとんでいて切削条件の変化する場 合の使用に適している。

一方、SK、SKH瑚は耐摩粍性がまだ不十分 でその改良が望まれていた。

定の硬度を得て切削性を上げたうえで、適当な焼 戻しをおこない、マクロ的な内部歪の除去および **靱性向上等の機械的な諸性質の向上を図ることを**

特徴としている。

一般に、共析網あるいはそれ以上の炭素を含む 炭素鋼(SK鋼)においては、切削性、耐摩耗性 が、きわめて悪く、それは500℃以上の高温で 5 の 強度が低下するためである。つまり工具用炭素 鋼では、硬いマルテンサイトの組織中に、焼戻し によつてFes C , FeaC 等の硬い炭化物が一 様に折出するために、低炭素鋼よりも耐摩耗性が 優れているのであるが、500で以上に長時間保 10 持すると、炭化物の凝集が速やかにおこり、その ため微細な炭化物がソルバイト状に分散して存在 していた状態から炭化物の粒状化がおこり、脆化 して、強度が低下するわけである。このような状 態では切削性、耐摩耗性は、いずれも悪くなる。 15 工具用合金鋼(SKH鍋)はこの点を改良した

ものである。これは、合金元素としてCo,W, V を含むが、後者のW , Vは、いずれも積極的に 炭化物をつくり、これがCoの存在によつて素地 に多く固溶され、かつ折出した炭化物も、その餅 変化を示す図、第2図は本発明を用いた試作バイ 20 集速度が緩慢で500℃以上の高温でも、炭化物 の粒状化が進行してくいことを利用し、強度を大 きくしている。

本発明は従来の工具網を改善し耐磨耗性を向上 することを目的とするもので、工具用炭素鋼(S 従来から切削工具期として種々なものが考えら 25 K鋼)、あるいは工具用合金網に少量のセリウム 元素を 添加し高温使用時の強度を大ならしめ耐磨 耗性を高めるものである。

> 木 発明は炭紫鋼、合金鋼に少量のセリウム 元素 を添加した合金である。

第1 図は本発明の従来の工具鋼にセリウムを少 量添加した鋼の焼戻し特性を従来のものと比較し たものである。すなわち、高速度鋼(SKHa, 符号1′)とその0.4%(重量%、以下同じ)セ リウム弥加鋼(符号1)、およびCァーCo鋼 周知のように、切削工具鋼は焼入れによつて所 35 (符号 2 ′) とその 0.5%セリウム添加鋼(符号 2)について300℃~600℃の温度に30分 間保持して焼戻した場合の硬度をみるとセリウム 泰加鋼の特性1および2は、いずれも元の工具鋼

2

1' および2' に比べると高温側の硬度の低下は *耐磨 耗性を向上させるといわれているW , V , Tiなく十分高く保たれている。表1は上記試料にお ,Noなどを加えたものより著しく大であることを ける焼戻し2次便化が、切削工具鋼に添加した時* 示したものである。

表1	各試料の	焼戻し	状態の	硬度(п »	12	ゥ	エル)
----	------	-----	-----	-----	-----	----	---	----	---

規模	温度	a s—que	3000	400°C	500°C	0 0 0 c
Or-Co	鋼	6 7.0	6 1.0	6 1.0	6 0.0	5 0.0
Cr-Co + 0.5 %	鋼 W	6 6.0	6 1.7	6 1. 2	6 1.3	4 5.0
"	V	6 5,5	6 0. 5	6 0.0	. 60.5	5 0.5
. "	Ce	6 1.0	6 1.5	6 2.0	6 3.0	5 2.0

こ のように 2 次硬化が大であることは耐磨耗性を ∵でもセリウム添加鋼が優れているということが示 改善することは周知のことで、この表から明らか に 本発明の Ce 添加綱がすぐれた切削工具鋼であ ることが判る。

その理由はセリウムがパナジウムやタングステ ンと同様にCe Ca なる炭化物や、(Fe Ce) 8 C なる複合炭化物を作り、素地に微細に分散し ているが、これらは髙温での頻集が緩慢で、かつ 、その程度は、バナジウムやタングステンの場合 よりも著しく顕著なためである。

表 2は、本発明網によるバイトと従来のものと の切削試験結果を表にしたものである。この結果:

されている。なお、試料番号は次のように対応す

試料番号:

- 1 高速度綱(SKH3)を用いたもの
- 2 同上の鋼化セリウム 0.4 %添加した鋼 を用いたもの
- 3 工具用炭素糊(SK2)を用いたもの
- 同上の鯛にセリウム 0.0 5% 添加した 鋼を用いたもの
- 5 同じく0.1%添加した脚を用いたもの
- 6 一同じく0.5%添加した調を用いたもの
- 同じく1.0%添加した糞を用いたもの

表

試料 信 号	ロックウ エル硬度	切粉状態	軟鋼材の仕 上り状態	耐磨耗性の 改善度	備考
1	5 7	. 好	切削の開始部分 と終了部分の表 面粗さが不均一 である。	0 %	高 速 度 鋼 (S K H 3)
2	5 8 .	刃先にねばら ず快切削状態 である。	表面粗さが全体 に均一である。	試料1 に対 して 60%	O e 0.4%
3	6 3	切粉が細かく 飛散する不良	表面組さが不均 一で多少むしれ がある。	0 %	· 炭素鋼 S K 2

.5

要であり、 1.5%を超えた場合は高温における強 度および耐酸化性が低下する。

0.5~ 2.0% 3 モリプデン

モリプデンは基体合金中に固溶して固溶体硬化 により常温および高温での強度を向上させるとと 5 せてこの発明合金の常温および高温強度を向上さ もに、炭素と結合しモリプデンカーパイトとなつ て析出し高温での強度を向上させる重要な元素で あり、 0.5 %未満ではその効果が少なくまた 2% を超えるとモリプデンのクロム当量が大きいため にこの発明合金が高温(1050~1150℃) 10 8 パナジウム で完全なオーステナイト組織にならず好ましくな いフエライト相が析出して強度が低下する。

4 タングステン $0.5 \sim 2.0\%$

タングステンはモリプデンと同様に作用し、固 の強度を向上させるものであり、 0.5%未満では その効果は小さく、また 2%を超えると合金の靱 性を低下する。

0.2~1.0% 5 シリコン

同時に脱酸剤として必要であり、少なくとも 0.2 %程度は入つてくるものである。また シリコンは フエライト生成元素であるので多量の添加は好ま しくないフェライトが出現してこの発明合金の高 を限度とする。

0.3~1.0% 6 ニツケル

ニツケルはこの発明合金を高温においてオース テナイト組織にするために欠くことのできない元 くないフェライトが生成し易くなるのでこれを防 止するためには少なくとも 0.3%は必要であり、 1.0%を超えると高温における強度が低下する。

$0.05 \sim 1.0\%$ 7 タンタル

タンタルはこの発明合金中最も欠くことができ ない元素であり、合金成分中炭素と化合してタン クルカーパイトをつくるとともに固溶体硬化と合 せる。しかしながら、0.05%未満では効果は少 なく、1.0%を超えると好ましくないフエライト の生成を促進させるばかりでなく炭化物が多量に 生成して合金の延性および衝撃値が低下する。

$0.1 \sim 0.5\%$

バナシウムはこの発明合金の高温強度を向上さ せるために加えるものであり、0.1%未満ではそ の効果が少なく、また 0.5%を超えると焼入れ時 の1050~1150℃に加熱した際好ましくな 溶体硬化と炭化物の析出硬化とによつてこの合金 15 いフェライトが出現し強度を低下するばかりでな く耐酸化性も低下する。

案 0.1~0.4% 9 炭

炭素はこの発明合金中において重要な元素であ り、髙温で鉄中に固溶してオーステナイト組織を シリコンはこの発明合金の溶解時にマンガンと 20 つくり急冷することによつて r - α変態を起させ 常温および高温での強度を向上させるもので、 0.1%未満ではその効果は少なくフェライトとの 混合組織となり常温および高温での強度が低下す る。また 0.4%を超えると高温(1050~1150 温における隙度を低下させる。よつて 1.0%まで 25 ℃) で完全なオーステナイト組織になる が常温お よび高温での延性もしくは衝撃値が低下する。

特許請求の範囲

1 クロム 10~13%、マンガン0.2~1.5%、 モリプデン 0.5~ 2.0%、 タングステン 0.5~ 素であり、ニツケルが存在しない場合には好まし 30 2.0 %、シリコン 0.2 ~ 1.0 %、ニツケル 0.3 ~ 1.0%、タンタル 0.0 5~ 1.0%、パナジウム 0.1~0.5% 炭素 0.1~0.4% および残部鉄 からなる耐熱耐酸化性クロム、鉄基合金。

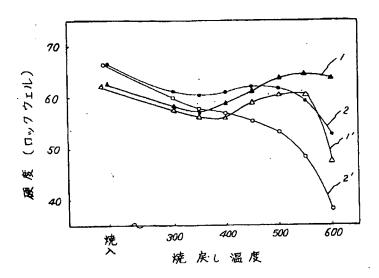
以上の処理を終えた焼入のままのもの、焼戻した バイトを使つて、同一条件の軟鋼材および1.2% Cの 硬鋼材を切削し材料の仕上り状態、切粉およ びバイト刃先の形状変化を比較した。切削条件は 彼 切削 材料として直径 20 mmのものを用い、320 g ることになる。本発明はこれらの金属を不純物と 回/分の回転速度、1回送りは0.03㎜、切込み は 0.3 麻 切削長さ 2 0 0 ㎜である。その結果は 第 2 表に示すとおり、いずれの比較においても本 発明によるセリウム酢加調のバイトの方が著しく が、もつとも耐磨耗性がよい。なお表 2 において も 試料1,2は焼戻した材料による結果、試料3 , 4 , 5 , 6 , 7 は焼入れのままの材料の試験結 果 を示したもので、いずれの場合においてもCe 添加觸がすぐれている。なおCeの添加には一般 15 合金 鋼。

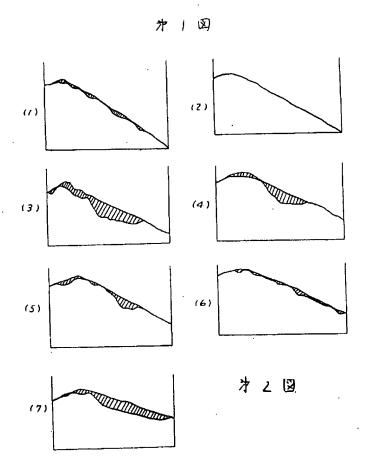
に C e を数 1 0 %含む母合金を添加するのが経済 的である。しかしその時はLa, Hf, Nbまた その他稀土類元素を含む。さらにAIあるいは Meなどの金属もごく微少ではあるが、添加され して許容するものである。

以上詳細に説明して明らかなように本発明は耐 磨耗性がよく工具鋼として用いるならば能率を上 げ経済的であり、また、たとえば自動車等の軸受 優れており、なかでも0.5% Ce を添加したもの 10 合 金等耐磨耗性が要求される個所に使用して効果 大なるものがある。

特許請求の範囲

1 炭素鯛、合金鯛にCeを重量%で0.0 5%な いし 1.0 %添加したことを特徴とする切削工具用





4

昭和41年特許願第67218号の明細書(特公昭46-2742号、昭46.1.23発行の特許公報2-3049号掲載)は公告後の補正に基いてその公報を下記のとおり訂正する。

- 特許第767493号-

10 J 172 10 S 251 10 J 183

12

1 「特許請求の範囲」の項を「1 炭素鋼,合金鋼に Ceを重量%で0.05%ないし1.0%添加したこと(ただし、重量%でCを0.4ないし0.44%、Mn を0.8%以下、Ni を0.18%以下、Cr を1.05%以下含有する炭素鋼で Ceを0.045ないし0.11%添加したものは除く)を特徴とする切削工具用合金鋼。」と補正する。

昭和41年特許顯第46080号の明細書(特公昭44-13835号(書)昭47-4934号、昭44.6.20発行の特許公報2-2473号掲載)は公告後の補正に基いてその公報を下記のとおり訂正する。

- 特許第767673号-

12 C 4 12 C 501

記

1 「特許請求の範囲」の項を「1 加工しようとする形状に応じて材料に局部的熱影響を与え、材料が常温近くまで冷却された時、あるいは、完全に冷却された後に、自動的に目的形状に加工が行なわれるようにし、若しも、材料の自動的な加工が不完全であつた場合には、熱影響部、あるいは、その周辺に次ぎの操作、すなわち、(1)外力を作用させる、(2)腐食環境を与える、(3)機械的加工を行なう、の一あるいは、一以上を行なうことにより材料を目的形状に加工することを特徴とする熱影響の利用による加工方法。」と補正する。

昭和45年特許願第76880号の明細書(特公昭47-16406号、昭47.5.15発行の特許公報2-3598号掲載)は公告後の補正に基いてその公報を下記のとおり訂正する。

一特許第767759号一

15 B 31

記

- 1 第2欄32行「経済的に行ない得るという事実を確認し、」を「経剤的に行ない得るという事実、 とくに該第2工程において操作圧を0.5 kg/cm以上の加圧にすると、きわめて少ない熱量で目的物を生 産することができるという事実(後記する実施例1および実施例2参照)を確認し、」と補正する。
- 2 「特許請求の範囲」の項を「1 (1)大気圧下で共沸組成以下の優度の希塩酸を核圧下で蒸留し、塔底よりこの圧力に相当する共沸組成の希塩酸を得る工程、(2)得られた希塩酸を 0.5 kg/cm以上の加圧下で蒸留して、塔頂より 3.5%以上の濃度の濃塩酸を得ると共に、塔底よりこの圧力に相当する共沸組成の希塩酸を得る工程、および(3)前記第2の工程で得られた希塩酸を回収し、再蒸留するために前記第1の工程に循環する工程、から成る塩酸の濃縮方法。」と補正する。